**Tarea 2**

**Aguilar Cruz María del Rosario**

**Juan Antonio Solís Carrera**

**1. Interacción de la radiación con la materia**

a. Calcular la velocidad, la frecuencia y la longitud de onda de la línea D del sodio (λ = 589 nm)

cuando la luz de esta fuente atraviesa una sustancia cuyo índice de refracción ηD es 1.43.

**Sabemos que una onda electromagnética no cambia su energía al viajar, por lo tanto, la frecuencia tampoco solo cambia la velocidad, la longitud de onda también cambia al pasar de un medio a otro.**

**Obtenemos la velocidad de propagación de la onda cuando cambia de medio, para esto consideramos el índice de refracción:**

**Debido a que la frecuencia es la misma, calculamos la frecuencia en el vacío:**

**Calculamos la longitud de onda cuando cambia de medio**

b. La energía de enlace del yoduro de plata es aproximadamente 255 kJ/mol (el AgI es uno de

los posibles componentes activos de las gafas de sol de un color gris estándar fotográfico).

¿Cuál es la longitud de onda más larga de la luz capaz de romper el enlace del yoduro de

plata?

**Para que sea posible romper los enlaces del yoduro de plata se necesita de una longitud de onda incidente que tenga una energía mayor, por lo tanto, obtenemos la longitud de onda del AgI conociendo su energía:**

**Obtenemos el valor de la energía para una molécula o partícula**

**Se requiere de una longitud de onda de al menos 470 nm para romper los enlaces de AgI**

c. El cesio metálico se usa mucho en fotoceldas y en cámaras de televisión, ya que tiene la

energía de ionización más pequeña de todos los elementos estables. ¿Cuál es la energía

cinética máxima de un fotoelectrón emitido por el cesio a causa de una luz de 500 nm?

(Téngase en cuenta que no se emiten fotoelectrones, si la longitud de onda de la luz utilizada

para irradiar la superficie del cesio es mayor de 660 nm). Usar la masa en reposo del electrón

para calcular la velocidad del fotoelectrón.

d. Calcular la pérdida por reflexión cuando un haz de radiación atraviesa una cubeta de cuarzo

vacía, cuyo índice de refracción es 1.55.

**2.- Ley de Lambert-Beer**

a. Una disolución de 4.4 X 10-3 M en X presentó una transmitancia de 0.126 cuando se

midió en una cubeta de 2.00 cm ¿Qué concentración de X se necesitaría para que la

transmitancia aumente tres veces cuando se utiliza una cubeta de 1.00 cm?

b. Un compuesto tiene una absortividad molar de 2.17 X 103 L cm-1 mol-1. ¿Qué

concentración de compuesto se necesitaría para obtener una disolución que tiene

una transmitancia de 8.42 por 100 en una cubeta de 2.5 cm?

**3.- Componentes de un espectrofotómetro**

a. La ley de desplazamiento de Wien expresa que λmáxT = 2.90 X 103 (K nm) y la Ley de Stefan

señala que ET = 5.69X10-8 T4 (W/m2) (en ambos casos T=temperatura en kelvin), nos pueden

ayudar a resolver lo siguiente: Calcular la longitud de onda de máxima emisión de una

lámpara de filamento de wolframio que opera habitualmente a una temperatura de 2870 K y

a una temperatura de 3000 K. Calcular la energía de salida de la lámpara.

b. Se fabrica un filtro de interferencia para aislar la banda de absorción del CS2 a 4.54 μm. ¿Cuál

sería el espesor de la capa dieléctrica (índice de refracción 1.34), si se produce una

interferencia de primer orden? . ¿Qué otras longitudes de onda se transmiten?

c. ¿Cuántas líneas por milímetro se necesitarán en una red para que la línea de primer orden de

difracción de λ = 500 nm se observe a un ángulo de reflexión de 10 grados, si el ángulo de

incidencia es de 60 grados?

d. Se equipó a un monocromador con una distancia focal de 0.65 nm con una red de escalerilla

de 2000 líneas por milímetro. Calcular la dispersión lineal reciproca del instrumento para los

espectros de primer orden. ¿Cuál es el poder de resolución de primer orden del

monocromador, si se iluminaron 3 cm de la red? A 560 nm aproximadamente, ¿Qué

diferencia mínima de longitud de onda, puede, en teoría, resolver completamente el

instrumento.

**4.- Espectrofotometría Molecular**

a. El método común para determinar hierro en suero consiste en primero tratar a la muestra

para reducir el Fe3+ a Fe2+ y liberarlo de proteínas. Después se añade ácido tricloroacético

para precipitar las proteínas (para que no dispersen la radiación). Y por último se le añade

ferrocina para formar un complejo de color púrpura, teniendo un pico de absorbancia en 562

nm (a = 2.81 X 104 M-1 cm-1) y un valle de absorbancia en 390 nm ((a = 0.2 X 104 M-1 cm-1).

Calcular

1. La absorbancia de una solución 2.43 x 10-5 M de hierro en una celda de 1.00 cm
2. La absorbancia de una solución en la que el hierro tiene una concentración del doble que en i).
3. las transmitancias de i) y ii)
4. la absorbancia de una solución que tiene una transmitancia de la mitad de la quese describe en i)

b. El error absoluto en la transmitancia para un fotómetro es 0.005 y es independiente de la

magnitud T. Calcular el porcentaje de erro relativo en la concentración producido por esta

fuente cuando

1. T=0.585
2. A=1.800
3. T=0.0592
4. T=99.25%

**5.- Espectrofotometría Atómica**

a. Para los átomos de Na y Mg+, comparar las relaciones entre el número de partículas en el estado

excitado 3p y el número en estado fundamental en:

1. Una llama de gas natural/aire (2,100 °K)
2. Una llama de hidrógeno/oxígeno (2,900 °K)
3. Una fuente de plasma de acoplamiento inductivo (6,000 °K)

b. En fuentes de alta temperatura, los átomos de sodio emiten un doblete con una longitud de onda promedio de 1,139 nm. La transición responsable es del estado 4s al 3p. Calcular la relación entre el número de átomos excitados en el estado 4s y el número en estado fundamental 3s en.

1. Una llama de acetileno/oxígeno (3,000 °C)
2. La parte más caliente de una fuente de plasma de acoplamiento inductivo (9,000 °C)